



(19)

Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets



(11)

**EP 1 366 746 A1**

(12)

**DEMANDE DE BREVET EUROPEEN**

(43) Date de publication:  
03.12.2003 Bulletin 2003/49

(51) Int Cl.7: **A61K 7/075**

(21) Numéro de dépôt: 03291168.7

(22) Date de dépôt: 20.05.2003

(84) Etats contractants désignés:  
AT BE BG CH CY CZ DE DK EE ES FI FR GB GR  
HU IE IT LI LU MC NL PT RO SE SI SK TR  
Etats d'extension désignés:  
AL LT LV MK

(30) Priorité: 31.05.2002 FR 0206732

(71) Demandeur: L'OREAL  
75008 Paris (FR)

(72) Inventeurs:  
• Dubief, Claude  
78150 Le Chesnay (FR)  
• Restle, Serge  
95390 Saint Prix (FR)  
• Giroud, Franck  
92110 Clichy (FR)

(74) Mandataire: Casalonga, Axel  
BUREAU D.A. CASALONGA - JOSSE  
Paul-Heyse-Strasse 33  
80336 München (DE)

(54) **Shampooing contenant au moins une silicone et au moins un copolymère linéaire séquencé amphiphile, anionique ou non-ionique**

(57) La présente invention concerne une composition de lavage des matières kératiniques, de préférence des fibres kératiniques, contenant, dans un milieu aqueux cosmétiquement acceptable,

- au moins un copolymère linéaire séquencé amphiphile, anionique ou non-ionique, comprenant au moins un bloc hydrophobe et au moins un bloc hydrophile, à l'exclusion des copolymères séquencés d'oxyde d'éthylène et d'oxyde de propylène, des copolymères séquencés à motifs uréthane et des co-

- polymères séquencés à motifs siloxane,
- au moins une silicone non-volatile, et
- au moins un agent tensioactif anionique associé à au moins un agent tensioactif non-ionique et/ou amphotère,

ainsi que l'utilisation d'une telle composition pour le lavage des matières kératiniques.

## Description

[0001] La présente invention concerne des compositions de lavage des fibres kératiniques contenant, dans une base pour shampoings, au moins un copolymère amphiphile linéaire séquencé, anionique ou non-ionique, comprenant au moins un bloc hydrophobe et au moins un bloc hydrophile, et au moins une silicone non-volatile.

[0002] Les silicones non-volatiles sont connues depuis longtemps dans le domaine cosmétique, et en particulier dans le domaine capillaire, pour leurs propriétés de conditionnement. En effet, elles facilitent le démêlage des cheveux et leur confèrent un aspect lisse et brillant.

Ces performances conditionnantes des silicones, satisfaisantes sur des cheveux normaux, le sont toutefois nettement moins sur des cheveux sensibilisés par des traitements susceptibles de dégrader la structure des cheveux tels que la coloration ou la décoloration oxydantes et la déformation permanente. Or, ce sont justement les cheveux abîmés par ces traitements qui présentent des problèmes de démêlage et des défauts cosmétiques qui nécessiteraient un effet conditionnant.

[0003] Une approche pour résoudre ce problème a consisté à associer les silicones à des polymères cationiques. Il s'est avéré qu'une telle association facilite en effet le démêlage et améliore la douceur des cheveux abîmés, mais ceux-ci deviennent alors trop lisses et fuyants et n'ont plus ni corps ni maintien.

Par ailleurs, l'utilisation de copolymères blocs siliconés, de polyuréthanes à blocs polyester ou polyéther ou de copolymères séquencés à blocs poly(oxyde d'éthylène) et poly(oxyde de propylène), seuls ou en association avec des silicones, s'est avérée être une solution encore moins satisfaisante que celles décrites ci-dessus.

[0004] La demanderesse a constaté avec surprise que l'utilisation d'un groupe de copolymères linéaires séquencés amphiphiles particuliers en association avec au moins une silicone, dans une base particulière pour shampoings, permettait de résoudre les problèmes de l'art antérieur. Les shampoings mis au point par la demanderesse facilitent le démêlage à l'état mouillé et à l'état sec des cheveux et donnent d'excellents résultats cosmétiques, c'est-à-dire confèrent aux cheveux un aspect brillant et un toucher soyeux tout en leur donnant du corps et du maintien, et ceci aussi bien sur des cheveux naturels que sur des cheveux moyennement ou fortement abîmés.

[0005] La présente invention a par conséquent pour objet une composition de lavage des matières kératiniques, de préférence des fibres kératiniques, et en particulier des cheveux, contenant, dans un milieu aqueux ou hydroalcoolique cosmétiquement acceptable,

- au moins un copolymère linéaire séquencé amphiphile, anionique ou non-ionique, comprenant au moins un bloc hydrophobe et au moins un bloc hydrophile, à l'exclusion des copolymères séquencés d'oxyde d'éthylène et d'oxyde de propylène, des copolymères séquencés à motifs uréthane et des copolymères séquencés à motifs siloxane,
- au moins une silicone non-volatile à température ambiante, et
- au moins un agent tensioactif anionique associé à au moins un agent tensioactif non-ionique et/ou au moins un agent tensioactif amphotère.

[0006] La présente invention a également pour objet l'utilisation d'une telle composition pour le lavage des fibres kératiniques.

[0007] Les copolymères linéaires séquencés, utilisables selon la présente invention, sont des copolymères dits "amphiphiles", à savoir des copolymères comportant au moins un bloc hydrophobe et au moins un bloc hydrophile.

On entend par "bloc hydrophobe" selon la présente invention un bloc comprenant au moins 75 % en moles de monomères insolubles dans l'eau et par "bloc hydrophile", un bloc comprenant au moins 75 % en moles de monomères hydrosolubles.

[0008] Les monomères hydrosolubles formant le ou les blocs hydrophiles des copolymères séquencés utilisés dans la présente invention peuvent être de nature anionique ou non-ionique et peuvent être utilisés seuls ou sous forme de mélange contenant deux ou plusieurs monomères différents.

[0009] On peut citer à titre d'exemples de monomères hydrosolubles anioniques, les acides carboxyliques à insaturation éthylénique, tels que l'acide acrylique, l'acide méthacrylique, l'acide itaconique, l'acide fumarique, l'acide crotonique et l'acide maléique, l'acide 2-acrylamido-2-méthylpropane-sulfonique, l'acide styrènesulfonique, l'acide vinylsulfonique et l'acide vinylphosphonique.

Les monomères hydrosolubles non-ioniques englobent, entre autres, l'acrylamide, les acrylamides N-alkylés en C<sub>1-6</sub> ou N,N-dialkylés en C<sub>1-3</sub>, l'acrylate de polyéthylène glycol, le méthacrylate de polyéthylène glycol, le N-vinylacétamide, le N-méthyl-N-vinylacétamide, le N-vinylformamide, le N-méthyl-N-vinylformamide, le N-vinyl lactames comportant un groupe cyclique de 4 à 9 atomes de carbone, l'alcool vinylique (copolymérisé sous forme d'acétate de vinyle puis hydrolysé), l'oxyde d'éthylène, l'acrylate d'hydroxyéthyle, l'acrylate d'hydroxypropyle, le méthacrylate d'hydroxyéthyle et le méthacrylate d'hydroxypropyle.

[0010] Les monomères insolubles dans l'eau formant le ou les blocs hydrophobes des copolymères séquencés sont choisis de préférence parmi les monomères vinyliaromatiques tels que le styrène et ses dérivés alkylés comme le

4-butylstyrène, l' $\alpha$ -méthylstyrène et le vinyltoluène, les diènes tels que le butadiène et le 1,3-hexadiène, et les dérivés alkylés des diènes tels que l'isoprène et le diméthylbutadiène, le chloroprène, les acrylates d'alkyle en  $C_{1-10}$ , d'aryle en  $C_{6-10}$  ou d'aralkyle en  $C_{6-10}$  et les méthacrylates d'alkyle en  $C_{1-10}$ , d'aryle en  $C_{6-10}$  ou d'aralkyle en  $C_{6-10}$ , comme par exemple les (meth)acrylates de méthyle, d'éthyle, de n-butyle, de 2-éthylhexyle, de tert-butyle, d'isobornyle, de phényle ou de benzyle, l'acétate de vinyle, les vinyléthers de formule  $CH_2=CH-O-R$  et les allyléthers de formule  $CH_2=CH-CH_2-O-R$  où R représente un groupe alkyle en  $C_{1-6}$ , l'acrylonitrile, le chlorure de vinyle, le chlorure de vinylidène, la caprolactone, l'éthylène, le propylène, les monomères vinyliques fluorés ou à chaîne perfluorée, tels que les acrylates et méthacrylates de fluoroalkyle ou les  $\alpha$ -fluoroacrylates d'alkyle.

[0011] Comme indiqué ci-dessus à propos de la définition des blocs hydrophobe(s) et hydrophile(s) des copolymères séquencés amphiphiles, les monomères hydrosolubles et les monomères insolubles dans l'eau représentent au moins 75 % en moles respectivement des blocs hydrophobes et hydrophiles. Autrement dit, le ou les blocs hydrophobes peuvent comprendre jusqu'à 25 % en moles d'un ou de plusieurs monomères hydrosolubles. Cette proportion est de préférence au plus égale 10 % en moles et, idéalement, inférieure ou égale à 5 % en moles.

De manière analogue, le ou les blocs hydrophiles peuvent comprendre jusqu'à 25 % en moles, de préférence jusqu'à 10 % en moles, et idéalement jusqu'à 5 % en moles, d'un ou de plusieurs monomères insolubles dans l'eau.

Les copolymères linéaires séquencés utilisés englobent bien entendu également ceux dans lesquels les blocs hydrophiles et les blocs hydrophobes sont constitués exclusivement respectivement de monomères hydrosolubles et de monomères insolubles dans l'eau. Ces blocs peuvent être des blocs homopolymères ou des blocs copolymères renfermant deux ou plus de deux monomères différents du même type.

[0012] La masse moléculaire moyenne en nombre de chaque bloc, qu'il soit hydrophobe ou hydrophile, copolymère ou homopolymère, est de préférence comprise entre 500 et 100 000, en particulier entre 500 et 50 000, avec un indice de polydispersité ( $M_w/M_n$ ) compris entre 1,01 et 3,0, de préférence entre 1,1 et 2,5.

[0013] Les polymères blocs de l'invention peuvent être préparés par les procédés de synthèse classiquement utilisés pour obtenir des polymères blocs. On peut citer par exemple les polymérisations anionique ou cationique, et la polymérisation radicalaire contrôlée (voir "New Method of Polymer Synthesis", Blackie Academic & Professional, Londres, 1995, volume 2, page 1, ou Trends Polym. Sci. 4, page 183 (1996) de C. J. Hawker), qui peut être mise en oeuvre suivant différents procédés comme par exemple la polymérisation radicalaire par transfert d'atomes (*Atom Transfer Radical Polymerization* ou ATRP) (voir JACS, 117, page 5614 (1995), de Matyjaszewski *et al.*), la méthode des radicaux tels que les nitroxydes (Georges *et al.*, Macromolecules, 1993, 26, 2987).

On peut aussi utiliser ces procédés pour obtenir un seul des deux types de blocs du polymère de l'invention, l'autre bloc étant introduit dans le polymère final par l'intermédiaire de l'amorceur utilisé ou bien par réaction de couplage entre les blocs hydrophiles et hydrophobes.

[0014] Les compositions de lavage de la présente invention peuvent contenir les copolymères séquencés à l'état dissous ou dispersé, et ces copolymères sont donc de préférence solubles ou dispersibles dans le milieu cosmétique utilisé.

Les copolymères diblocs sont de préférence hydrosolubles.

[0015] On entend par "hydrosoluble" des composés (polymères ou monomères) qui, introduits dans l'eau à 25°C, et si besoin neutralisés, à une concentration en poids égale à 0,1 %, permettent l'obtention d'une solution ou d'une suspension macroscopiquement homogène et transparente, c'est-à-dire ayant une valeur de transmittance de la lumière, à une longueur d'onde égale à 500 nm, à travers un échantillon de 1 cm d'épaisseur, d'au moins 70 %, de préférence d'au moins 80 %.

[0016] Comme indiqué ci-dessus, les compositions de lavage de la présente invention comprennent - en plus du ou des copolymères séquencés, amphiphiles, anioniques ou non ioniques, décrits ci-dessus - au moins une silicone non-volatile à température ambiante, qui est généralement présente en une concentration comprise entre 0,01 et 20 %, rapportée au poids total de la composition de lavage. On entend par "silicone non-volatile" au sens de la présente invention toute silicone dont la température d'ébullition est supérieure à 245 °C à pression atmosphérique.

[0017] Les silicones utilisables conformément à l'invention peuvent être solubles ou insolubles dans l'eau ou la composition. Il s'agit en particulier de polyorganosiloxanes insolubles dans l'eau et dans la composition, et qui se présentent sous forme d'huiles, de cires, de résines et de gommes de silicone.

Les silicones utilisables dans les compositions de lavage peuvent être réticulées ou non-réticulées, organomodifiées ou non.

[0018] On entend par silicones insolubles dans l'eau et dans la composition celles ayant une solubilité, mesurée à 25°C, inférieure ou égale à 0,1 % en poids dans l'eau ou dans la composition, c'est-à-dire qu'au-delà de cette concentration, elles ne forment pas de solutions isotropes transparentes.

[0019] Les organopolysiloxanes sont définis plus en détail dans l'ouvrage de Walter NOLL "Chemistry and Technology of Silicones" (1968) Académie Press.

[0020] Les silicones non-volatiles sont de préférence des polyalkylsiloxanes, des polyarylsiloxanes, des polyalkylarylsiloxanes, des gommes et des résines de silicones, des polyorganosiloxanes modifiés par des groupements orga-

nonfonctionnels ainsi que leurs mélanges.

[0021] Ces silicones sont plus particulièrement choisies parmi les polyalkylsiloxanes parmi lesquels on peut citer principalement les polydiméthylsiloxanes à groupements terminaux triméthylsilyle ayant une viscosité de 5.10-6 à 2.5 m<sup>2</sup>/s à 25°C et de préférence 1.10<sup>-5</sup> à 1 m<sup>2</sup>/s.

[0022] Parmi ces polyalkylsiloxanes, on peut citer à titre non limitatif les produits commerciaux suivants :

- les huiles SILBIONE® des séries 47 et 70 047 ou les huiles MIRASIL® commercialisées par RHONE POULENC telles que par exemple l'huile 70 047 V 500 000 ;
- les huiles de la série MIRASIL® commercialisées par la société RHONE POULENC ;
- les huiles de la série 200 de la société DOW CORNING telles que plus particulièrement la DC200 de viscosité 60 000 Cst ;
- les huiles VISCASIL® de GENERAL ELECTRIC et certaines huiles des séries SF (SF 96, SF 18) de GENERAL ELECTRIC.

[0023] On peut également citer les polydiméthylsiloxanes à groupements terminaux diméthylsiloanol (Dimethiconol selon la dénomination CTFa) tels que les huiles de la série 48 de la société RHONE POULENC .

[0024] Dans cette classe de polyalkylsiloxanes, on peut également citer les produits commercialisés sous les dénominations "ABIL WAX 9800 et 9801" par la société GOLDSCHMIDT qui sont des polyalkyl (C<sub>1</sub>, C<sub>20</sub>) siloxanes.

[0025] Les polyalkylarylsiloxanes sont particulièrement choisis parmi les polydiméthyl méthylphénylsiloxanes, les polydiméthyl diphenylsiloxanes linéaires et/ou ramifiés de viscosité de 1.10<sup>-5</sup> à 5.10<sup>-2</sup> m<sup>2</sup>/s à 25°C.

[0026] Parmi ces polyalkylarylsiloxanes on peut citer à titre d'exemple les produits commercialisés sous les dénominations suivantes :

- les huiles SILBIONE® de la série 70 641 de RHONE POULENC ;
- les huiles des séries RHODORSIL® 70 633 et 763 de RHONE POULENC ;
- l'huile DOW CORNING 556 COSMETIC GRAD FLUID de DOW CORNING ;
- les silicones de la série PK de BAYER comme le produit PK20 ;
- les silicones des séries PN, PH de BAYER comme les produits PN1000 et PH1000 ;
- certaines huiles des séries SF de GENERAL ELECTRIC telles que SF 1023, SF 1154, SF 1250, SF 1265.

[0027] Les gommes de silicone utilisables conformément à l'invention sont notamment des polydiorganosiloxanes ayant des masses moléculaires moyennes en nombre élevées comprises entre 200 000 et 1 000 000 utilisés seuls ou en mélange dans un solvant. Ce solvant peut être choisi parmi les silicones volatiles, les huiles polydiméthylsiloxanes (PDMS), les huiles polyphénylméthylsiloxanes (PPMS), les isoparaffines, les polyisobutyliènes, le chlorure de méthylène, le pentane, le dodécane, le tridécane ou leurs mélanges.

[0028] On peut plus particulièrement citer les produits suivants :

- polydiméthylsiloxane
- les gommes polydiméthylsiloxanes/méthylvinylsiloxane,
- polydiméthylsiloxane/diphénylméthylsiloxane,
- polydiméthylsiloxane/phénylméthylsiloxane,
- polydiméthylsiloxane/diphénylsiloxane/méthylvinylsiloxane.

[0029] Des produits plus particulièrement utilisables conformément à l'invention sont des mélanges tels que :

- les mélanges formés à partir d'un polydiméthylsiloxane hydroxylé en bout de chaîne (dénommé diméthiconol selon la nomenclature du dictionnaire CTFa) et d'un polydiméthylsiloxane cyclique (dénommé cyclométhicone selon la nomenclature du dictionnaire CTFa) tel que le produit Q2 1401 commercialisé par la société DOW CORNING ;
- les mélanges formés à partir d'une gomme polydiméthylsiloxane avec une silicone cyclique tel que le produit SF 1214 Silicone Fluid de la société GENERAL ELECTRIC, ce produit est une gomme SF 30 correspondant à une diméthicone, ayant un poids moléculaire moyen en nombre de 500 000 solubilisée dans l'huile SF 1202 Silicone Fluid correspondant au décaméthylcyclopentasiloxane ;
- les mélanges de deux PDMS de viscosités différentes, et plus particulièrement d'une gomme PDMS et d'une huile PDMS, tels que le produit SF 1236 de la société GENERAL ELECTRIC. Le produit SF 1236 est le mélange d'une gomme SE 30 définie ci-dessus ayant une viscosité de 20 m<sup>2</sup>/s et d'une huile SF 96 d'une viscosité de 5.10-6 m<sup>2</sup>/s. Ce produit comporte de préférence 15 % de gomme SE 30 et 85 % d'huile SF 96.

[0030] Les résines d'organopolysiloxanes utilisables conformément à l'invention sont des systèmes siloxaniques

réticulés renfermant les unités :

$R_2SiO_{2/2}$ ,  $R_3SiO_{1/2}$ ,  $RSiO_{3/2}$  et  $SiO_{4/2}$  dans lesquelles R représente un groupement hydrocarboné possédant 1 à 16 atomes de carbone ou un groupement phényle. Parmi ces produits, ceux particulièrement préférés sont ceux dans lesquels R désigne un radical alkyle inférieur en  $C_1-C_4$ , plus particulièrement méthyle, ou un radical phényle.

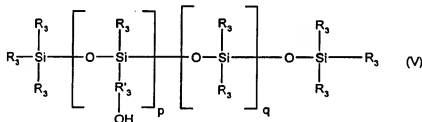
[0031] On peut citer parmi ces résines le produit commercialisé sous la dénomination "DOW CORNING 593" ou ceux commercialisés sous les dénominations "SILICONE FLUID SS 4230 et SS 4267" par la société GENERAL ELECTRIC et qui sont des silicones de structure diméthyltriméthylsiloxane.

[0032] On peut également citer les résines du type triméthylsiloxysilicate commercialisées notamment sous les dénominations X22-4914, X21-5034 et X21-5037 par la société SHIN-ETSU.

[0033] Les silicones organo-modifiées utilisables conformément à l'invention sont des silicones telles que définies précédemment et comportant, dans leur structure, un ou plusieurs groupements organofonctionnels fixés par l'intermédiaire d'un radical hydrocarboné.

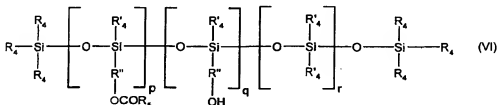
[0034] Parmi les silicones organomodifiées, on peut citer les polyorganosiloxanes comportant

- des groupements polyéthylénoxy et/ou polypropylénoxy comportant éventuellement des groupements alkyle en  $C_6-C_{24}$  tels que les produits dénommés diméthicone copolyl commercialisé par la société DOW CORNING sous la dénomination DC 1248 ou les huiles SILWET L 722, L 7500, L 77, L 711 de la société UNION CARBIDE et l'alkyl( $C_{12}$ )méthicone-copolyl commercialisée par la société DOW CORNING sous la dénomination Q2 5200 ;
- des groupements aminés substitués ou non comme les produits commercialisés sous la dénomination GP 4 Silicone Fluid et GP 7100 par la société GENESEE ou les produits commercialisés sous les dénominations Q2 8220 et DOW CORNING 929 ou 939 par la société DOW CORNING. Les groupements aminés substitués sont en particulier des groupements aminoalkyle en  $C_1-C_4$  ;
- des groupements thiols comme les produits commercialisés sous les dénominations "GP 72 A" et "GP 71" de GENESEE ;
- des groupements alcoxylysés comme le produit commercialisé sous la dénomination "SILICONE COPOLYMER F-755" par SWS SILICONES et ABIL WAX 2428, 2434 et 2440 par la société GOLDSCHMIDT ;
- des groupements hydroxylysés comme les polyorganosiloxanes à fonction hydroxyalkyle décrits dans la demande de brevet français FR-A-85 16334 répondant à la formule (V) :



dans laquelle les radicaux  $R_3$  identiques ou différents sont choisis parmi les radicaux méthyle et phényle ; au moins 60 % en mole des radicaux  $R_3$  désignant méthyle ; le radical  $R'_3$  est un chaînon alkylène divalent hydrocarboné en  $C_2-C_{18}$  ; p est compris entre 1 et 30 inclus ; q est compris entre 1 et 150 inclus ;

- des groupements acyloxyalkyle tels que par exemple les polyorganosiloxanes décrits dans la demande de brevet français FR-A-2641185 et répondant à la formule (VI) :



dans laquelle :

$R_4$  désigne un groupement méthyle, phényle,  $-OCOR_5$ , hydroxyle, un seul des radicaux  $R_4$  par atome de silicium pouvant être OH ;

chaque  $R'_4$  désigne un groupe méthyle, phényle ; au moins 60 % en proportion molaire de l'ensemble des radicaux  $R_4$  et  $R'_4$  désignant un groupe méthyle ;

$R_5$  désigne un groupe alkyle ou alcényle en  $C_8-C_{20}$  ;

$R^*$  désigne un radical alkylène hydrocarboné divalent, linéaire ou ramifié en  $C_2-C_{16}$  ;

$r$  est compris entre 1 et 120 inclus ;

$p$  est compris entre 1 et 30 ;

$q$  est égal à 0 ou est inférieur à 0,5  $p$ ,  $p + q$  étant compris entre 1 et 30 ; les polyorganosiloxanes de formule (VI) peuvent contenir des groupements :



dans des proportions ne dépassant pas 15 % de la somme  $p + q + r$ .

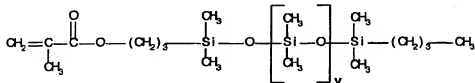
Les composés de formule (VI) peuvent être préparés par estérification de polyorganosiloxanes à fonction hydroxyalkyle de formule (V) ci-dessus.

- des groupements anioniques du type carboxylique comme par exemple dans les produits décrits dans le brevet EP 186 507 de la société CHISSO CORPORATION, ou de type alkylcarboxyliques comme ceux présents dans le produit X-22-3701 E de la société SHIN-ETSU ; 2-hydroxyalkylsulfonate ; 2-hydroxyalkylthiosulfate tels que les produits commercialisés par la société GOLDSCHMIDT sous les dénominations "ABIL S201" et "ABIL S255".
- des groupements hydroxyacylamino, comme les polyorganosiloxanes décrits dans la demande EP 342 834. On peut citer par exemple le produit Q2-8413 de la société DOW CORNING.

[0035] Selon l'invention, on peut également utiliser des silicones comprenant une portion polysiloxane et une portion constituée d'une chaîne organique non-siliconée, l'une des deux portions constituant la chaîne principale du polymère l'autre étant greffée sur ladite chaîne principale. Ces polymères sont par exemple décrits dans les demandes de brevet EP-A-412 704, EP-A-412 707, EP-A-640 105 et WO 95/00578, EP-A-582 152 et WO 93/23009 et les brevets US 4 693 935, US 4 728 571 et US 4 972 037. Ces polymères sont de préférence anioniques ou non ioniques.

De tels polymères sont par exemple les copolymères susceptibles d'être obtenus par polymérisation radicalaire à partir du mélange de monomères constitué par :

- a) 50 à 90% en poids d'acrylate de tertiobutyle ;
- b) 0 à 40% en poids d'acide acrylique ;
- c) 5 à 40% en poids de macromère siliconé de formule :



avec  $v$  étant un nombre allant de 5 à 700 ; les pourcentages en poids étant calculés par rapport au poids total des monomères.

[0036] D'autres exemples de polymères siliconés greffés sont notamment des polydiméthylsiloxanes (PDMS) sur lesquels sont greffés, par l'intermédiaire d'un chaînon de raccordement de type thiopropylène, des motifs polymères mixtes du type acide poly(méth)acrylique et du type poly(méth)acrylate d'alkyle et des polydiméthylsiloxanes (PDMS)

sur lesquels sont greffés, par l'intermédiaire d'un chaînon de raccordement de type thiopropylène, des motifs polymères du type poly(méth)acrylate d'isobutyle.

[0037] Selon l'invention, toutes les silicones peuvent également être utilisées sous forme d'émulsions.

[0038] Les silicones particulièrement préférées conformément à l'invention sont :

- les huiles ou gommés polydiméthylsiloxane,
- les polysiloxanes à groupements aminés tels que les amodiméthicones ou les triméthylsilylamodiméthicones ;

[0039] L'association des deux types de polymères essentiels pour la présente invention décrits ci-dessus (silicone + copolymère séquencés), se trouve dans une base pour shampooings spécifique contenant l'association d'au moins un agent tensioactif anionique et d'au moins un agent tensioactif non-ionique et/ou d'au moins un agent tensioactif amphotère.

[0040] Les agents tensioactifs anioniques, non-ioniques et amphotères utilisables dans les compositions de lavage de la présente invention sont connus et couramment utilisés dans le domaine cosmétique.

[0041] Comme agents tensifs anioniques utilisables dans la présente invention, on peut notamment mentionner les sels, en particulier les sels de métaux alcalins tels que les sels de sodium, les sels d'ammonium, les sels d'ammines, les sels d'aminocools ou les sels de métaux alcalino-terreux, par exemple, de magnésium, des types suivants : les alkylsulfates, les alkyléthersulfates, les alkylamidodithersulfates, les alkylarylpolyéthersulfates, les monoglycéridesulfates ; les alkylsulfonates, les alkylamidesulfonates, les alkylarylsulfonates, les α-oléfine-sulfonates, les paraffinesulfonates, les alkylsulfo succinates, les alkyléthersulfosuccinates, les alkylamidesulfosuccinates, les alkylsulfo-acétates, les acylarcsulfonates et les acylglutamates, les groupes alkyle et acyle de tous ces composés comportant de 6 à 24 atomes de carbone et le groupe aryle désignant de préférence un groupe phényle ou benzyle.

On peut également utiliser les monoesters d'alkyle en C<sub>6-24</sub> et d'acides polyglycoside-dicarboxyliques tels que les glucoside-citrates d'alkyle, les polyglycoside-tartrates d'alkyle et les polyglycoside-sulfosuccinates d'alkyle, les alkylsulfosuccinamates, les acyliséthionates et les N-acyltaurates, le groupe alkyle ou acyle de tous ces composés comportant de 12 à 20 atomes de carbone.

[0042] Un autre groupe d'agents tensioactifs anioniques utilisables dans les compositions de la présente invention est celui des acyl-lactylates dont le groupe acyle comporte de 8 à 20 atomes de carbone.

En outre, on peut encore citer les acides alkyl-D-galactoside-uroniques et leurs sels ainsi que les acides alkyl( $C_{6-24}$ )éther-carboxyliques polyoxyalkylénés, les acides alkyl( $C_{6-24}$ )aryl( $C_{6-24}$ )éther-carboxyliques polyoxyalkylénés, les acides alkyl( $C_{6-24}$ )amidoéther-carboxyliques polyoxyalkylénés et leurs sels, en particulier ceux comportant de 2 à 50 motifs oxyde d'éthylène, et leurs mélanges.

**[0043]** On utilise de préférence les alkylsulfates, les alkyléthersulfates et les alkyléthercarboxylates, et leurs mélanges, en particulier sous forme de sels de métaux alcalins ou alcalino-terreux, d'ammonium, d'aminé ou d'aminocalcool.

[0044] Les agents tensioactifs amphotères, utilisables dans la présente invention, peuvent être notamment des dérivés d'amines aliphatiques secondaires ou tertiaires, dans lesquels le groupe aliphatique est une chaîne linéaire ou ramifiée comportant de 8 à 22 atomes de carbone et contenant au moins un groupe anionique tel que, par exemple, un groupe carboxylate, sulfonate, sulfate, phosphate ou phosphonate. On peut citer en particulier les  $C_{20}$  bétaines, les sulfobetaines, les alkyl( $C_{20}$ )amidoalkyl( $C_{8-18}$ )-bétaines ou les alkyl( $C_{8-18}$ )amidoalkyl( $C_{20}$ )sulfobetaines.

Parml les d6riv6s d'amines, on peut citer les produits commercialis6s sous la d6nomination MIRANOL®, tels que d6crits dans les brevets US 2 528 378 et US 2 781 354 et class6s dans le dictionnaire CTFA, 3<sup>me</sup> 6dition, 1982, sous les d6nominations Amphocarboxy-glycinate et Amphocarboxypropionate de structures respectives (1) et (2) :

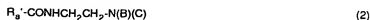


dans laquelle :

R<sub>a</sub> représente un groupe alkyle dérivé d'un acide R<sub>a</sub>-COOH présent dans l'huile de coprah hydrolysée, un groupe heptyle, nonyle ou undécyle,

R<sub>b</sub> représente un groupe bêta-hydroxyéthyle, et  
R<sub>c</sub> représente un groupe carboxyméthyle :

et



dans laquelle :

B représente  $-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OX}$ ;

C représente  $-(\text{CH}_2)_z-\text{Y}$ , avec  $z = 1$  ou  $2$ .

X' représente le groupe  $-\text{CH}_2\text{CH}_2-\text{COOH}$  ou un atome d'hydrogène,

Y' représente  $-\text{COOH}$  ou le groupe  $-\text{CH}_2-\text{CHOH}-\text{SO}_3\text{H}$ ,

$\text{R}_n$  représente un groupe alkyle d'un acide  $\text{R}_n-\text{COOH}$  présent dans l'huile de coprah ou dans l'huile de lin hydrolysée, un groupe alkyle, notamment en  $\text{C}_{17}$  et sa forme iso, un groupe en  $\text{C}_{17}$  insaturé.

Ces composés sont classés dans le dictionnaire CTFA, 5<sup>ème</sup> édition, 1993, sous les dénominations cocoamphodiacétate de disodium, lauroamphodiacétate de disodium, caprylamphodiacétate de disodium, capryloamphodiacétate de disodium, cocoamphodipropionate de disodium, lauroamphodipropionate de disodium, caprylamphodipropionate de disodium, capryloamphodipropionate de disodium, acide lauroamphodipropionique, acide cocoamphodipropionique.

A titre d'exemple, on peut citer le cocoamphodiacétate commercialisé par la société RHODIA sous la dénomination commerciale MIRANOL® C2M concentré.

Parmi les tensioactifs amphotères, on utilise de préférence les (alkyle en  $\text{C}_{8-20}$ )-bétaines, les (alkyle en  $\text{C}_{8-20}$ )-amidol(alkyle en  $\text{C}_{8-20}$ )-bétaines, les alkylamphodiacétates et leurs mélanges.

[0045] Les tensioactifs non-ioniques utilisables dans les compositions de la présente invention sont des composés bien connus en soi (voir notamment à cet égard "Handbook of Surfactants" par M.R. PORTER, éditions Blackie & Son (Glasgow and London), 1991, pp 116-178). Ils sont choisis notamment parmi les alcools, les alpha-diols, les alkyl( $\text{C}_{1-20}$ ) phénols ou les acides gras polyéthoxylés, polypropoxylés ou polyglycérolés, ayant une chaîne grasse comportant, par exemple, de 8 à 18 atomes de carbone, le nombre de groupements oxyde d'éthylène ou oxyde de propylène pouvant aller notamment de 2 à 50 et le nombre de groupements glycérol pouvant aller notamment de 2 à 30.

[0046] On peut également citer les condensats d'oxyde d'éthylène et d'oxyde de propylène sur des alcools gras ; les amides gras polyéthoxylés ayant de préférence de 2 à 30 motifs d'oxyde d'éthylène, les amides gras polyglycérolés comportant en moyenne de 1 à 5 groupements glycérol et en particulier de 1,5 à 4, les esters d'acides gras du sorbitane éthoxylés ayant de 2 à 30 motifs d'oxyde d'éthylène, les esters d'acides gras du saccharose, les esters d'acides gras du polyéthylèneglycol, les (alkyle en  $\text{C}_{8-24}$ )polyglycosides, les dérivés de N-(alkyle en  $\text{C}_{8-24}$ )glucamine, les oxydes d'amines tels que les oxydes d'(alkyle en  $\text{C}_{10-14}$ )amines ou les oxydes de N-(alkyle en  $\text{C}_{10-14}$ )aminopropylmorpholine.

Parmi les tensioactifs non-ioniques cités ci-dessus, on utilise de préférence les (alkyle en  $\text{C}_{8-24}$ )polyglycosides. [0047] La quantité d'agents tensioactifs anioniques est de préférence comprise entre 3 % et 35 % en poids, en particulier entre 5 % et 25 % en poids, rapportée au poids total de la composition cosmétique.

[0048] La quantité totale d'agents tensioactifs amphotères et/ou non ioniques, est de préférence comprise entre 0,5 et 30 %, et en particulier entre 1 et 20 % rapportée au poids total de la composition.

[0049] Le pH des compositions de la présente invention est de préférence compris entre 2 et 11, et en particulier entre 3 et 10.

[0050] Le milieu liquide des compositions de l'invention est aqueux ou hydroalcoolique, c'est-à-dire que, dans ce dernier cas, les compositions contiennent en plus d'une phase aqueuse, un ou plusieurs solvants choisis parmi les alcools inférieurs tels que l'éthanol ou l'isopropanol, et les polyols tels que le glycérol, le propylèneglycol et les polyéthylèneglycols.

Les compositions selon l'invention peuvent également contenir des principes actifs cosmétiques ou des additifs de formulation tels que des polymères floculants anioniques, non-ioniques, cationiques ou amphotères, des épaississants polymériques naturels ou synthétiques, anioniques, amphotères, zwitterioniques, non ioniques ou cationiques, associatifs ou non, des épaississants non polymériques comme des acides ou des électrolytes, des agents tensioactifs cationiques, des agents nacrant, des agents opacifiants, des colorants ou pigments, des parfums, des huiles minérales, végétales et/ou synthétiques, des cires dont les céramides, des vitamines, des filtres UV, des agents antipelluculaires, des agents anti-radicaux, des agents plastifiants, des agents conservateurs ou des agents de stabilisation du pH.

L'homme de métier veillera à choisir les éventuels additifs et leur quantité de manière à ce qu'ils ne nuisent pas aux propriétés intéressantes des compositions de lavage des fibres kératiniques de la présente invention.

[0051] L'invention est illustrée à l'aide de l'exemple suivant.

#### Exemple 1

[0052] On prépare les trois shampoings suivants (pourcentages en matières actives) :



	A (selon l'invention)	B (comparatifs)	C (comparatif)
	17 %	17 %	17 %
5	2,5 %	2,5 %	2,5 %
	0,5 %	-	-
	-	-	0,5 %
10	1 %	1 %	1 %
	q.s.p. 100 %	q.s.p. 100 %	q.s.p. 100 %

(a) laurylthérsulfate de sodium (2 OE)

(b) cocoylbétaine

(c) copolymère diséquéncé poly(styrène-b-oxyle d'éthylène) commercialisé sous la dénomination Tegomer® SE 1010 par la société GOLDSCHMIT

(d) copolymère séquéncé poly(oxyle d'éthylène-b-oxyle de propylène) commercialisé sous la dénomination Sympreco PE/F 127 par la société ICI

(e) DC 939, Dow Chemical

[0053] Chacun de ces shampoings est testé sur une mèche de cheveux sensibilisés ayant une solubilité alcaline de 20 %. Chaque mèche est évaluée, après séchage, par un groupe de dix experts.

Dix experts sur dix trouvent que la mèche lavée avec le shampoing de l'invention (Composition A) et séchée est plus enrobée, plus lisse et plus glissante que celle lavée avec la Composition B (comparative) ne contenant pas de polymère séquéncé diblocs mais uniquement une silicone.

Neuf experts sur dix ont trouvé que la mèche lavée avec le shampoing de l'invention (Composition A) et séchée est plus douce, plus glissante et plus lisse que celle lavée avec la Composition C contenant une silicone en association avec un copolymère diséquéncé non-ionique de l'art antérieur.

## Revendications

- Composition de lavage des matières kératiniques, de préférence des fibres kératiniques, contenant, dans un milieu aqueux ou hydro-alcoolique cosmétiquement acceptable,
  - au moins un copolymère linéaire séquéncé amphiphile, anionique ou non-ionique, comprenant au moins un bloc hydrophobe et au moins un bloc hydrophile, à l'exclusion des copolymères séquéncés d'oxyle d'éthylène et d'oxyle de propylène, des copolymères séquéncés à motifs uréthane et des copolymères séquéncés à motifs siloxane,
  - au moins une silicone non-volatile à température ambiante, et
  - au moins un agent tensioactif anionique associé à au moins un agent tensioactif non-ionique et/ou au moins un agent tensioactif amphotère.
- Composition de lavage selon la revendication 1, caractérisée par le fait que le copolymère linéaire séquéncé amphiphile est dissous ou dispersé dans le milieu aqueux ou hydroalcoolique.
- Composition de lavage selon la revendication 2, caractérisée par le fait que le copolymère linéaire séquéncé amphiphile est soluble dans l'eau.
- Composition de lavage selon l'une des revendications précédentes, caractérisée par le fait que le ou les blocs hydrophiles du copolymère linéaire séquéncé amphiphile sont formés de monomères hydrosolubles choisis parmi les monomères hydrosolubles anioniques, les monomères hydrosolubles non-ioniques ou un mélange de ceux-ci.
- Composition de lavage selon la revendication 4, caractérisée par le fait que les monomères hydrosolubles anioniques sont choisis parmi les acides carboxyliques à insaturation éthylénique, l'acide 2-acrylamido-2-méthylpropane-sulfonique, l'acide styrènesulfonique, l'acide vinylsulfonique et l'acide vinylphosphonique.
- Composition de lavage selon la revendication 4, caractérisée par le fait que les monomères hydrosolubles non-ioniques sont choisis parmi l'acrylamide, les acrylamides N-alkylés en C<sub>1-6</sub> ou N,N-dialkylés en C<sub>1-3</sub>, l'acrylate de polyéthylène glycol, le méthacrylate de polyéthylène glycol, le N-vinylacétamide, le N-méthyl-N-vinylacétamide, le N-vinylformamide, le N-méthyl-N-vinylformamide, les N-vinylactames comportant un groupe cyclique de 4 à 9

atomes de carbone, l'alcool vinylique, l'oxyde d'éthylène, l'acrylate d'hydroxyéthyle, l'acrylate d'hydroxypropyle, le méthacrylate d'hydroxyéthyle et le méthacrylate d'hydroxypropyle.

7. Composition de lavage selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que le ou les blocs hydrophobes sont formés de monomères insolubles dans l'eau choisis parmi les monomères vinylaromatiques, les diènes et les dérivés alkylés des diènes, le chloroprène, les acrylates d'alkyle en  $C_{1-10}$ , d'aryle en  $C_{6-10}$  ou d'aralkyle en  $C_{1-10}$ , les méthacrylates d'alkyle en  $C_{1-10}$ , d'aryle en  $C_{6-10}$  ou d'aralkyle en  $C_{1-10}$ , l'acétate de vinyle, les vinyléthers de formule  $CH_2=CH-O-R$  et les allyléthers de formule  $CH_2=CH-CH_2-O-R$  où R représente un groupe alkyle en  $C_{1-6}$ , l'acrylonitrile, le chlorure de vinyle, le chlorure de vinylidène, la caprolactone, l'éthylène, le propylène et les monomères vinyliques fluorés ou à chaîne perfluorée.
8. Composition de lavage selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que le ou les blocs hydrophiles contiennent jusqu'à 25 % en moles, de préférence jusqu'à 10 % en moles, et idéalement jusqu'à 5 % en moles, d'un ou de plusieurs monomères insolubles dans l'eau selon la revendication 7.
9. Composition de lavage selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que le ou les blocs hydrophobes contiennent jusqu'à 25 % en moles, de préférence jusqu'à 10 % en moles, et idéalement jusqu'à 5 % en moles, d'un ou de plusieurs monomères hydrosolubles selon l'une quelconque des revendications 4 à 6.
10. Composition de lavage selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que le ou les copolymères séquencés amphiphile sont présents en une concentration allant de 0,01 à 20 %, de préférence de 0,1 à 5 %, rapportée au poids total de la composition de lavage.
11. Composition de lavage selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que la ou les silicones non-volatiles sont choisies parmi les huiles, les cires, les résines et les gommages de silicone, réticulées ou non-réticulées, organomodifiées ou non.
12. Composition de lavage selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que la ou les silicones non-volatiles sont présentes à une concentration comprise entre 0,01 et 20 %, rapportée au poids total de la composition de lavage.
13. Composition de lavage selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que le ou les agents tensioactifs anioniques sont choisis parmi les alkylsulfates, les alkyléthersulfates et les alkyléther-carboxylates, et leurs mélanges, en particulier sous forme de sels de métaux alcalins ou alcalino-terreux, d'ammonium, d'aminé ou d'aminoalcool.
14. Composition de lavage selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que la concentration d'agents tensioactifs anioniques est comprise entre 3 et 35 % en poids, de préférence entre 5 et 25 % en poids, rapportée au poids total de la composition.
15. Composition de lavage selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que l'agent tensioactif non-ionique est un (alkyle en  $C_{6-24}$ )-polyglycoside.
16. Composition de lavage selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que l'agent tensioactif amphotère est choisi parmi les (alkyle en  $C_{6-20}$ )-bétaines, les (alkyle en  $C_{6-20}$ )-amido(alkyle en  $C_{6-8}$ )-bétaines, les alkylamphodiacétates et leurs mélanges.
17. Composition de lavage selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée par le fait que la quantité totale d'agents tensioactifs amphotères et/ou non ioniques est comprise entre 0,5 et 30 %, et en particulier entre 1 et 20 %, rapportée au poids total de la composition.
18. Utilisation d'une composition selon l'une quelconque des revendications précédentes pour le lavage des fibres kératiniques.



Office européen  
des brevets

## RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numéro de la demande  
EP 03 29 1168

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int.Cl.7)
X	FR 2 758 262 A (OREAL) 17 juillet 1998 (1998-07-17) * le document en entier *	1-18	A61K7/075
X	FR 2 798 852 A (OREAL) 30 mars 2001 (2001-03-30) * page 2, ligne 12 - page 10, ligne 15 * * page 12; exemple 1 * * revendications 1-17 *	1-18	
X	US 5 656 257 A (REINBOLD AUDREY I ET AL) 12 août 1997 (1997-08-12) * colonne 2, ligne 1 - colonne 5, ligne 22 * * colonne 7, ligne 29 - colonne 8, ligne 30 * * colonne 8, ligne 42 - colonne 9, ligne 9 * * exemples 1-9 *	1-18	
X	WO 99 62493 A (COLGATE PALMOLIVE CO) 9 décembre 1999 (1999-12-09) * page 2, ligne 15 - page 10, ligne 17 * * page 15, ligne 1 - page 16, ligne 16 * * page 19, ligne 1 - page 21, ligne 22 * * revendications 1-10 *	1-18	DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int.Cl.7) A61K
X	US 5 968 493 A (DORNOFF JEFFREY M) 19 octobre 1999 (1999-10-19) * colonne 2, ligne 55 - colonne 4, ligne 44 * * colonne 5, ligne 29 - colonne 7, ligne 53 * * exemples 1-6 * * revendications 1-14 *	1-5,7-18	
Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche MUNICH		Date d'achèvement de la recherche 1 juillet 2003	Examineur Marie, G
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES		T : thèse ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons A : art de la même famille, document correspondant	
X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : art de la même famille, document correspondant C : divulgation non écrite P : document interne			

EP 03 29 1168 A1 (2) (1999)



Office européen  
des brevets

# RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numéro de la demande  
EP 03 29 1168

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (INCL.7)
X	WO 00 21494 A (COLGATE PALMOLIVE CO) 20 avril 2000 (2000-04-20) * page 3, ligne 1 - page 10, ligne 8 * * page 14 - page 18 * * page 22, ligne 1 - page 25 * * revendications 1-30 * ---	1-18	
X	WO 99 38476 A (PROCTER & GAMBLE) 5 août 1999 (1999-08-05) * page 3 - page 13 * * page 28 - page 34 * * exemples * * revendications 1-15 * ---	1-18	
X	US 5 344 643 A (KAYSEN JOHN R ET AL) 6 septembre 1994 (1994-09-06) * colonne 2, ligne 38 - colonne 4, ligne 68 * * colonne 5, ligne 45 - colonne 6, ligne 20 * * colonne 8, ligne 64 - colonne 10, ligne 45 * * exemple 1 * * revendications 1,4,5,8,9,12,13 * ---	1-18	
X	US 6 150 313 A (HARMALKER SUBHASH ET AL) 21 novembre 2000 (2000-11-21) * le document en entier * ---	1-5,7-18	
X	US 5 114 706 A (DUVEL LANE A) 19 mai 1992 (1992-05-19) * colonne 3, ligne 1 - colonne 5, ligne 26 * * colonne 7, ligne 35 - colonne 11, ligne 27 * * exemples 1-39 * * revendications 1,2,6-8 * ---	1-18	
Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche <b>MUNICH</b>		Date d'achèvement de la recherche <b>1 juillet 2003</b>	Examineur <b>Marie, G</b>
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES		T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, mais publié à la date de dépôt ou après cette date D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons A : membre de la même famille, document correspondant	
X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : artère-plan technologique O : divulgation non écrite P : document intercalaire			

EPO Form 150 (02/02) (P4/C02)



Office européen  
des brevets

# RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numéro de la demande  
EP 03 29 1168

DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie	Citation du document avec indication, en cas de besoin, des parties pertinentes	Revendication concernée	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (InCLT7)
X	EP 0 463 780 A (UNILEVER PLC ;UNILEVER NV (NL)) 2 janvier 1992 (1992-01-02) * le document en entier * -----	1-3,5, 7-18	
			DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (InCLT7)
Le présent rapport a été établi pour toutes les revendications			
Lieu de la recherche <b>MUNICH</b>		Date d'achèvement de la recherche <b>1 juillet 2003</b>	Examineur <b>Marie, G</b>
<p><b>CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES</b></p> <p>X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : antérie-plan technologique O : divulgation non-écrite P : document prioritaire</p> <p>T : théorie ou principe à la base de l'invention E : document de brevet antérieur, rendu public à la date de dépôt ou après cette date D : cité dans la demande L : cité pour d'autres raisons ----- &amp; : membre de la même famille, document correspondant</p>			

EP01366746A1 (1992-01-02) (InCLT7)

**ANNEXE AU RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE  
RELATIF A LA DEMANDE DE BREVET EUROPEEN NO.**

EP 03:29 1168

La présente annexe indique les membres de la famille de brevets relatifs aux documents brevets cités dans le rapport de recherche européenne visé ci-dessus.

Lesdits membres sont contenus au fichier informatique de l'Office européen des brevets à la date du

Les renseignements fournis sont donnés à titre indicatif et n'engagent pas la responsabilité de l'Office européen des brevets.

01-07-2003

Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
FR 2758262 A	17-07-1998	FR 2758262 A1	17-07-1998
		AU 5770798 A	07-08-1998
		DE 69705543 D1	09-08-2001
		DE 69705543 T2	25-04-2002
		EP 0952817 A1	03-11-1999
		WO 9831334 A1	23-07-1998
		JP 2001508081 T	19-06-2001
FR 2798852 A	30-03-2001	FR 2798852 A1	30-03-2001
		AT 231384 T	15-02-2003
		BR 0004517 A	23-01-2001
		CA 2321244 A1	29-03-2001
		CN 1292258 A	25-04-2001
		DE 60001253 D1	27-02-2003
		EP 1090622 A1	11-04-2001
		JP 2001158721 A	12-06-2001
		US 6383994 B1	07-05-2002
US 5656257 A	12-08-1997	AUCUN	
WO 9962493 A	09-12-1999	US 6159483 A	12-12-2000
		AU 757725 B2	06-03-2003
		AU 4215099 A	20-12-1999
		BR 9910850 A	20-02-2001
		CA 2333766 A1	09-12-1999
		CN 1311663 T	05-09-2001
		EP 1083878 A1	21-03-2001
		NO 20006082 A	30-11-2000
		NZ 508473 A	28-02-2003
		WO 9962493 A1	09-12-1999
US 5968493 A	19-10-1999	AU 1123499 A	17-05-1999
		JP 2001520981 T	06-11-2001
		WO 9921530 A1	06-05-1999
WO 0021494 A	20-04-2000	US 6287546 B1	11-09-2001
		AU 6296299 A	01-05-2000
		BR 9914338 A	26-06-2001
		CN 1329480 T	02-01-2002
		CZ 20011273 A3	12-09-2001
		EP 1119339 A1	01-08-2001
		NO 20011747 A	05-06-2001
		PL 347893 A1	22-04-2002
		SK 4652001 A3	03-12-2001
		TR 200101805 T2	21-12-2001
		WO 0021494 A1	20-04-2000

Pour tout renseignement concernant cette annexe : voir Journal Officiel de l'Office européen des brevets, No.12/62

**ANNEXE AU RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE  
RELATIF A LA DEMANDE DE BREVET EUROPEEN NO.**

EP 03 29 1168

La présente annexe indique les membres de la famille de brevets relatifs aux documents brevets cités dans le rapport de recherche européenne visé ci-dessus.  
Lesdits membres sont contenues au fichier informatique de l'Office européen des brevets à la date du  
Les renseignements fournis sont donnés à titre indicatif et n'engagent pas la responsabilité de l'Office européen des brevets.

01-07-2003

Document brevet cité au rapport de recherche		Date de publication		Membre(s) de la famille de brevet(s)		Date de publication			
WO 9938476	A	05-08-1999	US	6040282 A		21-03-2000			
			AU	735002 B2		28-06-2001			
			AU	2578399 A		16-08-1999			
			CA	2317703 A1		05-08-1999			
			CN	1289245 T		28-03-2001			
			EP	1052965 A1		22-11-2000			
			HU	0100868 A2		30-07-2001			
			JP	2002501877 T		22-01-2002			
			WO	9938476 A1		05-08-1999			
			US	6177390 B1		23-01-2001			
			ZA	9900778 A		03-08-1999			
-----									
US 5344643	A	06-09-1994	AUCUN						
US 6150313	A	21-11-2000	AU	6920600 A		13-03-2001			
			BR	0013417 A		30-04-2002			
			CA	2380737 A1		22-02-2001			
			CN	1384732 T		11-12-2002			
			CZ	20020566 A3		15-05-2002			
			EP	1204405 A1		15-05-2002			
			HU	0202937 A2		28-01-2003			
			TR	200200412 T2		21-10-2002			
			WO	0112153 A1		22-02-2001			
			-----						
			US 5114706	A	19-05-1992	US	5034218 A		23-07-1991
AT	129403 T					15-11-1995			
AU	639810 B2					05-08-1993			
AU	8040491 A					16-01-1992			
CA	2046994 A1					14-01-1992			
DE	69114063 D1					30-11-1995			
DE	69114063 T2					04-04-1996			
DK	466184 T3					04-12-1995			
EP	0466184 A2					15-01-1992			
FI	913385 A ,B,					14-01-1992			
IL	98789 A					12-09-1996			
JP	4230310 A					19-08-1992			
MX	9100187 A1					28-02-1992			
NO	912741 A ,B,					14-01-1992			
NZ	238933 A					26-03-1993			
ZA	9105124 A					27-05-1992			
-----									
EP 0463780	A	02-01-1992	GB	2245279 A		02-01-1992			
			AT	133064 T		15-02-1996			
			AU	636231 B2		22-04-1993			
			AU	7846091 A		02-01-1992			
			BR	9102568 A		21-01-1992			

Pour tout renseignement concernant cette annexe : voir Journal Officiel de l'Office européen des brevets, No.12/92

**ANNEXE AU RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE  
RELATIF A LA DEMANDE DE BREVET EUROPEEN NO.**

EP 03 29 1168

La présente annexe indique les membres de la famille de brevets relatifs aux documents brevets cités dans le rapport de recherche européenne visé ci-dessus.  
Lesdits membres sont contenus au fichier informatique de l'Office européen des brevets à la date du  
Les renseignements fournis sont donnés à titre indicatif et n'engagent pas la responsabilité de l'Office européen des brevets.

01-07-2003

Document brevet cité au rapport de recherche	Date de publication	Membre(s) de la famille de brevets(s)	Date de publication
EP 0463780 A	CA	2022901 A1	21-12-1991
	DE	69116448 D1	29-02-1996
	DE	69116448 T2	20-06-1996
	EP	0463780 A2	02-01-1992
	ES	2082139 T3	16-03-1996
	GR	3019253 T3	30-06-1996
	IN	171889 A1	30-01-1993
	JP	1900717 C	27-01-1995
	JP	4243812 A	31-08-1992
	JP	6021051 B	23-03-1994
	KR	9614778 B1	19-10-1996
	US	6106816 A	22-08-2000
	ZA	9104743 A	24-02-1993
	-----		

Pour tout renseignement concernant cette annexe : voir Journal Officiel de l'Office européen des brevets, No.12/82